(19) Weltorganisation für geistiges Eigentum Internationales Büro





(43) Internationales Veröffentlichungsdatum 15. März 2001 (15.03.2001)

**PCT** 

## (10) Internationale Veröffentlichungsnummer WO 01/18151 A1

(51) Internationale Patentklassifikation7: C10J 3/00 C10B 53/02,

(21) Internationales Aktenzeichen:

PCT/EP00/08649

(22) Internationales Anmeldedatum:

5. September 2000 (05.09.2000)

(25) Einreichungssprache:

Deutsch

(26) Veröffentlichungssprache:

Deutsch

(30) Angaben zur Priorität:

199 42 398.9 6. September 1999 (06.09.1999)

(71) Anmelder und

(72) Erfinder: SCHENCK, Günther, O. [DE/DE]; Bismarckstrasse 31, 45470 Mülheim/Ruhr (DE).

(74) Anwälte: WEISSE, Jürgen; Bökenbusch 41, 42555 Velbert usw. (DE).

(81) Bestimmungsstaaten (national): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CR, CU,

CZ, DE, DK, DM, DZ, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NO, NZ, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZA, ZW.

(84) Bestimmungsstaaten (regional): ARIPO-Patent (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZW), eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches Patent (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE), OAPI-Patent (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

#### Veröffentlicht:

- Mit internationalem Recherchenbericht.
- Vor Ablauf der f\u00fcr \u00e4nderungen der Anspr\u00e4che geltenden Frist; Ver\u00f6ffentlichung wird wiederholt, falls \u00e4nderungen eintreffen.

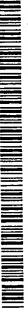
Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes, und der anderen Abkürzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on Codes and Abbreviations") am Anfang jeder regulären Ausgabe der PCT-Gazette verwiesen.

(54) Title: METHOD OF ACCUMULATING SOLAR ENERGY

(54) Bezeichnung: VERFAHREN ZUR SPEICHERUNG VON SOLARENERGIE

(57) Abstract: The invention relates to a method of storing solar energy. To this end, a quantity of photosynthetically produced biomass such as wood is converted to charcoal and a substantial partial quantity of the charcoal is permanently stored. The remaining quantity is converted to energy or an energy carrier such as hydrogen. The major quantity of the charcoal remains stored for the purpose of a lasting energy supply by reversion of the combustion process but may be taken recourse to at any time for producing energy or an energy carrier such as hydrogen.

(57) Zusammenfassung: Eine Menge photosynthetisch erzeugter Biomasse wie Holz wird zu Holzkohle umgesetzt und eine wesentliche Teilmenge der Holzkohle dauerhaft gelagert. Die verbleibende Restmenge wird in Energie oder einen Energieträger wie Wasserstoff umgesetzt. In der Hauptmenge bleibt die Holzkohle zur nachhaltigen Energieversorgung durch Umkehrung der Verbrennung eingelagert, kann aber zu beliebiger Zeit zur Erzeugung von Energie oder einem Energieträger wie Wasserstoff herangezogen werden.



### Verfahren zur Speicherung von Solarenergie

#### Technisches Gebiet

5

10

Die Erfindung betrifft ein Verfahren zur Speicherung von Solarenergie unter Verminderung des CO<sub>2</sub>-Anteils der Luft.

Bei der Erzeugung von Energie aus fossilen Brennstoffen wird CO<sub>2</sub> in erheblichen Mengen an die Atmosphäre abgegeben. Nach derzeit gültigen Klimamodellen tritt dadurch ein Anstieg des CO<sub>2</sub>-Gehalts in der Atmosphäre auf. Dieser Anstieg bewirkt durch einen "Treibhauseffekt" ein Ansteigen der globalen mittleren Temperatur, was wiederum zu schwerwiegenden Klimaänderungen führen kann. Das Bestreben ist daher, den CO<sub>2</sub>-Ausstoß zu vermindern.

15

20

25

#### Stand der Technik

Die Verminderung des CO<sub>2</sub>-Ausstoßes wird auf verschiedene Weise versucht. Ein Weg ist das Einsparen von Energie durch bessere Isolation von Gebäuden, Erhöhung des Wirkungsgrades von Kraftmaschinen undsoweiter. Dabei wird überwiegend die noch erforderliche Energie aus fossilen Brennstoffen erzeugt, wobei immer noch CO<sub>2</sub> freigesetzt wird. Ein anderer Weg ist die Energiegewinnung von "Solarenergie". Dazu zählt direkt aus der Sonneneinstrahlung, also durch Solarzellen oder Solarkollektoren, erzeugte Energie. Man kann dazu auch Energien zählen, die indirekt duch die Sonneneinstrahlung bewirkt werden, wie Wind- und Wasserenergie. Solar-, Wind- und Wasserenergie bringen, wenn hohe Leistungen erzeugt werden sollen, Beeinträchtigungen der Umwelt mit sich. Sie sind aber CO<sub>2</sub>-neutral und erhöhen den CO<sub>2</sub>-Gehalt der Atmosphäre nicht. Der CO<sub>2</sub>-Gehalt wird aber auch nicht vermindert.

30

Schließlich gibt es noch die Erzeugung von Energie aus Biomasse. Die gängigste Art ist das Heizen mit Holz oder Holzkohle. Es ist aber auch bekannt, aus Biomassen Wasserstoff oder Alkohol zu gewinnen. Auch diese Energien sind CO<sub>2</sub>-neutral. Das bei der Ver-

brennung von Holz freigesetzte CO<sub>2</sub> ist vorher durch Photosynthese der Atmosphäre entzogen worden.

Alle diese bekannten Maßnahmen sind günstigenfalls CO<sub>2</sub>-neutral. Sie können nicht den vorhandenen CO<sub>2</sub>-Gehalt der Atmosphäre vermindern oder aus anderen Quellen anfallendes CO<sub>2</sub> kompensieren.

#### Offenbarung der Erfindung

Der Erfindung liegt die Aufgabe zugrunde, ein Verfahren zur Gewinnung und Speicherung von Solarenergie zu schaffen, das gleichzeitig eine Verminderung des CO<sub>2</sub>-Anteils der Luft bewirkt.

Das erfindungsgemäße Verfahren umfaßt die Verfahrensschritte:

15

5

- (a) Bereitstellen einer Menge von durch Photosynthese entstandener, zur Bildung von Holzkohle geeigneter Biomasse,
- (b) Umsetzung der Menge von Biomasse in Holzkohle,
- 20
- (c) dauerhaftes Lagern einer wesentlichen Teilmenge der Holzkohle und
- (d) Umsetzen nur der Restmenge der Holzkohle in Energie oder Energieträger.
- Die Menge von photosynthetischer Biomasse, zum Beispiel Holz, hat CO<sub>2</sub> aus der Atmosphäre entnommen und damit den CO<sub>2</sub>-Anteil der Atmosphäre verringert. Wenn nun diese Biomasse in Holzkohle umgesetzt wird, dann ergibt sich ein lagerfähiges Material, das zweckmäßig gelagert nicht unter Entwicklung von Treibhausgasen verrottet. Wenn nun eine wesentliche Teilmenge der Holzkohle dauerhaft gelagert wird, dann wird eine entsprechende Menge an CO<sub>2</sub> der Atmosphäre nachhaltig entzogen.
  - Die Restmenge kann in bekannter Weise in Energie oder Energieträger wie Wärme, Elektrizität oder Wasserstoff umgesetzt werden. Das Land, auf welchem die pflanzliche Biomasse vor der Umwandlung in Holzkohle erzeugt wurde, kann wieder in geeigneter

Weise bepflanzt und erneut zur Erzeugung photosynthetischer Biomasse und daraus von Holzkohle genutzt werden.

#### Beschreibung von bevorzugten Ausführungsbeispielen

5

10

15

20

Beispiel 1: Aus photosynthetischer Biomasse in bekannter Weise erzeugte Holzkohle wird in einer Bunkeranlage gelagert. Dazu wird die Holzkohle mit in der Technik üblichen Fördereinrichtungen in die Bunkeranlage eingebracht und bei Bedarf wieder ausgebracht. Als solche Bunkeranlage kommen beispielsweise unterirdische Hohlräume in Betracht wie sie in einem Kohle-, Erz- oder Salzbergwerk oder dergleichen vorhanden sind, aber auch oberirdische Bunkeranlagen bekannter Konstruktion. Die Lagerung der Holzkohle ist für Zeiträume bis zu 20 Jahren oder mehr vorgesehen. Zur Verhinderung von Entzündungen oder oxidativen Abbauvorgängen wird die Holzkohle unter einem nicht entflammbaren Schutzgas gelagert, dessen spezifisches Gewicht höher ist als das der Luft wie CO2 oder gegebenenfalls auch ein Edelgas. Die jeweilige Bunkeranlage ist mit bekannten Einrichtungen so ausgerüstet, daß die eingelagerte Holzkohle vor Wassereinbrüchen und/oder überhöhten Temperaturen geschützt ist. Es können in einer Bunkeranlage auch mehrere, voneinander getrennte Holzkohlespeicher vorgesehen sein.

25

Beispiel 2: Nach den Angaben des Bundesumweltamtes wurden in der Bundesrepublik Deutschland 1990 1000 Mio t CO<sub>2</sub> emittiert. Gemäß den Verträgen von Berlin und Kyoto hat sich die Bundesrepublik Deutschland verpflichtet, die jährliche CO<sub>2</sub>-Emission bis 2005 um 25%, bezogen auf die CO<sub>2</sub>-Emission von 1990, zu reduzieren, d.h. um 250 Mio t/a. Bis jetzt wurde durch eine ganze Reihe von Maßnahmen bereits eine Reduktion um 17% erreicht, die bis zum Jahre 2005 noch weiter um 8% oder 80 Mio t/a erhöht werden muß. Nach dem Molgewicht von 44 für CO<sub>2</sub> und dem Atomgewicht von 12 für Kohlenstoff entspricht diese Reduktion um 80 Mio t/a CO<sub>2</sub> einer Menge von 21,8 Mio t/a Kohlenstoff bzw. 24,4 Mio t/a Holzkohle, die zu 89,2% aus reinem Kohlenstoff besteht.

30

In einer Veröffentlichung des Bundesministeriums für Ernährung, Landwirtschaft und Forsten unter dem Titel "Unser Wald" ist auf den Seiten 41 und 42 angegeben, daß in der Bundesrepublik Deutschland im Jahre 1997 57 Mio m³ Holz in nachhaltiger Forstwirt-

5

10

15

20

25

30

schaft erzeugt wurden, von denen 38 Mio m³ geerntet und dem Verbrauch zugeführt wurden. Diese forstwirtschaftlich erzeugte Holzmenge bindet das in der Luft enthaltene CO<sub>2</sub>; ein großer Teil dieses Holzes wird zu Holzprodukten und Gegenständen weiter verarbeitet, die nicht der Verbrennung zugeführt werden, während ein anderer Teil unter Bildung von CO<sub>2</sub> verbrannt wird. Die Holz- und Forstwirtschaft trägt entsprechend diesen Verhältnissen zum CO<sub>2</sub>-Gehalt der Luft bei. Dementsprechend läßt sich der CO<sub>2</sub>-Gehalt der Luft verringern, wenn (a) die Bindung von CO<sub>2</sub> durch höhere Holzerzeugung und/oder (b) die Erzeugung von CO<sub>2</sub> durch Holzverbrennung vermindert wird, wobei das zusätzlich erzeugte Holz und/oder das nicht verbrannte Holz in Holzkohle umgewandelt und gemäß Beispiel 1 eingelagert wird. Die Umwandlung in Holzkohle hat noch den zusätzlichen Vorteil, daß dabei wertvolle Nebenprodukte wie Essigsäure und Homologe, Methanol und Aceton anfallen, die so auf gewünschte Weise aus nachwachsendem Rohstoff und nicht aus fossiler Quelle erhalten werden.

Der Energieinhalt von Brennstoffen wird häufig in Steinkohleeinheiten SKE angegeben; diese Einheit entspricht dem mittleren Energieinhalt von 1 kg Steinkohle mit einem mittleren Kohlenstoffgehalt von 0,8923 kg. Nach Römpps Chemie-Lexikon 1983, S. 3968, ist 1 kg SKE = 8,141 kWh und entspricht 1,9 kg Holz, die damit ebenfalls 0,8923 kg Kohlenstoff enthalten. Bei einer mittleren Holzdichte von 0,66 g/cm<sup>3</sup> (Römpps Chemie-Lexikon 1983, S. 1733, l.Sp.) entsprechend 0,66 t/m3 enthält 1 m3 Holz 0,31 t Kohlenstoff, was einer Bindung von 1,14 t atmosphärischem CO<sub>2</sub> entspricht. Wenn also, wie nach der vorstehend zitierten Selbstverpflichtung, 80 Mio t/a CO2 in Form von Holz gebunden und in Form von 24,4 Mio t/a Holzkohle eingelagert werden sollen, so wäre dazu eine zusätzliche, nachhaltige forstwirtschaftliche Produktion von 37 Mio m³/a Holz erforderlich; diese Menge würde sich noch in dem Maße verringern lassen, in dem sich die Verbrennung von Holz zur Energieerzeugung einschränken läßt. Eine solche zusätzliche nachhaltige Holzerzeugung erscheint durchaus machbar, wenn man berücksichtigt, daß (1) nach der vorgenannten Veröffentlichung "Unser Wald" 1997 nur 38 Mio m³ von den erzeugten 57 Mio m³ Holz genutzt wurden, und daß (2) eine Erhöhung dieser Erzeugung um den Faktor 2-3 unter Fachleuten durchaus für möglich gehalten wird. Die zusätzlich achhaltige Holzerzeugung von 37 Mio m<sup>3</sup> kann bis zum 1.1. 2005 auch so durchgeführt werden, daß 5

15

20

25

die Holzproduktion zum Beispiel in jedem Jahr um 9,25 Mio m³ erhöht wird, sodaß sich die eingelagerten Holzkohlemengen in jedem Jahr um 6,1 Mio t erhöhen.

Beispiel 3: Ein Minderteil der in Beispiel 1 oder 2 erzeugten oder eingelagerten Holzkohle, zum Beispiel 25%, wird mit Wasser unter Bildung von Wasserstoff umgesetzt, der nicht nur einen sehr energiereichen Brennstoff darstellt, sondern insbesondere das für die Umwelt bzw. Atmosphäre vollkommen unschädliche Verbrennungsprodukt Wasser liefert.

Die Reaktion zwischen Kohlenstoff und Wasser nach der Reaktionsgleichung

$$C + 2 H_2 O = CO_2 + 2 H_2$$

ist jedoch komplizierter:

In einem technischen Druckreaktor tritt zunächst eine stark endotherme Kohlenstoffvergasung nach

$$(1) \quad C + H_2O = CO + H_2$$

erst bei sehr hohen Temperaturen ein, der bei nur noch mäßig erhöhten Temperaturen die schwach exotherme "Wassergas-Shiftreaktion"

(2) 
$$CO + H_2O = CO_2 + H_2$$

folgt.

Zur Erzielung der im Eingang der Kohlevergasung (1) im Druckreaktor erforderlichen Temperaturen über 1500°C wird mit den Reaktanden Wasser und feinst zerkleinertem Kohlenstoff eine erforderliche Menge Sauerstoffgas zugemischt. Es bleiben so noch ca. 83,4% als Prozeß-Kohlenstoff für die Wasserstoffproduktion zur Verfügung.

Eine typische "Texaco-Anlage" zur Kohlevergasung (Kirk-Othmer, ENCYCLOPEDIA OF CHEMICAL TECHNOLOGY 3.Ed. Vol. 12, Wiley, New York, p. 959/960) mit einer Kapazität von 2,83x10<sup>6</sup> m³/d Rohwasserstoff wird mit 1852 t/d fein zerkleinerter Holzkohle (davon 83,4 % Prozeßholzkohle) beschickt. Gegenüber allen fossilen Kohlen besitzt Holzkohle den Vorteil, daß sie frei ist von schwefelhaltigen und schwermetallhaltigen Katalysatorgiften, was die Standzeiten der Katalysatoren verlängert und deren Wirksamkeit verbessert sowie besondere Gasreinigungsoperationen überflüssig macht.

30

Der Beschickung der Texaco-Anlage mit 1852 t/d bzw. 0,676 Mio t/a Holzkohle stehen im Jahr 2005 25% oder 6,1 Mio t/a Holzkohle aus der Einbunkerung gegenüber, womit 9 der-

artige Anlagen betrieben werden können. Die großzügige Einlagerung der Holzkohle kann die Zuverlässigkeit der Logistik der solaren Wasserstoffwirtschaft begründen.

Die eingebunkerte Holzkohle läßt sich zu beliebiger Zeit zur Wasserstoffproduktion heranziehen, da sie in der Hauptmenge zur nachhaltigen Energievorsorge durch Umkehrung der Verbrennung eingelagert bleiben muß.

Bei den Umsetzungen (1) und (2) entstehen Wasserstoff und CO<sub>2</sub>. Die so erzeugte Menge CO<sub>2</sub> entspricht der Menge, die vorher der Atmosphäre entnommen und in der photosynthetischen Biomasse Holz gebunden wurde. In der Bilanz steht die so erzeugte Menge an CO<sub>2</sub> der Bildung der entsprechenden Menge photosynthetischer Biomasse gegenüber. Der erzeugte Wasserstoff ersetzt andere, insbesondere aus fossilen Quellen stammende Brennstoffe, bei deren Verbrennung CO<sub>2</sub> gebildet wird, und dient bevorzugt der Energieerzeugung durch Brennstoffzellen.

15

20

10

5

Die Reaktion kann auch so geführt werden, daß das aus der Reaktion (1) gewonnene Synthesegas nach bekannten, insbesondere katalytischen Verfahren zu industriellen Produkten umgesetzt wird, die in vielen Bereichen der Technik Verwendung finden und die auf diese Weise ebenfalls aus nachwachsenden Rohstoffen erzeugt werden, so daß dazu nicht auf fossile Rohstoffe wie Erdöl, Erdgas oder Kohle zurückgegriffen werden muß

25

5.

#### Patentansprüche

Verfahren zur Speicherung von Solarenergie unter Verminderung des CO<sub>2</sub>-Anteils 1. der Luft, gekennzeichnet durch die Verfahrensschritte 5 (a) Erzeugung einer Menge von Holzkohle bildender Biomasse durch Photosynthese, (b) Umsetzung der Menge von Biomasse in Holzkohle, 10 (c) dauerhaftes Lagern einer wesentlichen Teilmenge der Holzkohle und (d) Umsetzen nur der Restmenge der Holzkohle in Energie oder Energieträger. 15 Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß die Restmenge von 2. Holzkohle zur Erzeugung von Wasserstoff benutzt wird. 3. Verfahren nach Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, daß die Lagerung 20 von Holzkohle unter Schutzgas erfolgt. 4. Verfahren nach Anspruch 3, dadurch gekennzeichnet, daß als Schutzgas CO<sub>2</sub> verwendet wird.

Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß die

Holzkohle in Hohlräumen von Bergwerken gelagert wird.

# INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

| int   | nales | Aktenzeicher |
|-------|-------|--------------|
| PCT/E | P 0   | 0/08649      |

| A. KLASSIF<br>IPK 7  | IZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES<br>C10B53/02 C10J3/00  |  |   |  |  |  |
|--|--|--|---|--|--|--|
|  |  |  |   |  |  |  |
|  | emationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klass  | Mikation und der iPK   |   |  |  |  |
|  | CHIERTE GEBIETE er Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole  | e)   |   |  |  |  |
| IPK 7  | C10B C10J  | •  |   |  |  |  |
|  |  |  |   |  |  |  |
| Recherchiert   | e aber nicht zum Mindessprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, sow  | reit diese unter die recherchierten Gebiete f  | allen   |  |  |  |
| Während der  | r internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Na   | me der Datenbank und evtl. verwendete S  | uchbegriffe)  |  |  |  |
| EPO-Int  | ternal   |  |   |  |  |  |
| C. ALS WE  | SENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN   |  |   |  |  |  |
| Kategorie*   | Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe   | der in Betracht kommenden Teile  | Betr. Anspruch Nr.  |  |  |  |
|  |  |  |   |  |  |  |
| χ  | DE 196 18 213 A (PETERSEN HUGO   |  | 1,2   |  |  |  |
|  | VERFAHRENSTECH)<br>13. November 1997 (1997-11-13)  |  |   |  |  |  |
|  | Anspruch 1   |  | •   |  |  |  |
|  |  |  | 1 0   |  |  |  |
| P,X  | WO OO 06671 A (STICHTING ENERGIE   | 1,2  |   |  |  |  |
|  | HUBERTUS JOHANNES (NL); HEMMES KA<br>10. Februar 2000 (2000-02-10)   |  |   |  |  |  |
|  | Anspruch 8   |  |   |  |  |  |
|  | Abbildungen 1,2  |  |   |  |  |  |
|  |  |  |   |  |  |  |
|  |  |  |   |  |  |  |
|  |  |  |   |  |  |  |
|  |  |  |   |  |  |  |
|  |  |  |   |  |  |  |
|  |  |  |   |  |  |  |
|  |  |  |   |  |  |  |
| -  | ·  |  |   |  |  |  |
| Wei  | itere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu<br>nehmen  | X Siehe Anhang Patenttamilie   |   |  |  |  |
| Besonder   | 6 IMEGOTION FOR ANGUSTER   | "T" Spätere Veröffentlichung, die nach dem<br>oder dem Prioritätsdatum veröffentlich       | tworden ist und mit der                                     |  |  |  |
| aberi  | entlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert,<br>nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist                        | Anmeldung nicht kollidiert, sondern nu<br>Erfindung zugrundeliegenden Prinzips             | r zum Verständnis des der                                   |  |  |  |
| Anme   | Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen eldedatum veröffentlicht worden ist                                     | Theorie angegeben ist "Y" Veröffentlichung von besonderer Beder                            | utuno: die beanspruchte Erfindung                           |  |  |  |
| *L* Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft er-<br>scheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf<br>erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden |  |  |   |  |  |  |
| l ando   | ren im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden<br>der die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie | 'Y' Veröffentlichung von besonderer Beder<br>kann nicht als auf erfinderischer T\u00e4tigt | utung: die beanspruchte Erfindung                           |  |  |  |
| ausg   | eführt)<br>entlichung die sich auf eine mündliche Offenbarung.   | werden, wenn die Veröffentlichung mit<br>Veröffentlichungen dieser Kategorie in            | einer oder mehreren anderen<br>Verbindung gebracht wird und |  |  |  |
| eine   | Benutzung, eine Ausstellung oder andere Massnahmen beziehl<br>antlichung, die vor dem internationalen, Anmeldedatum, aber nach     | diese Verbindung für einen Fachmann *&* Veröffentlichung, die Mitglied derselber           | naheliegend ist   |  |  |  |
| dem  | beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist<br>Abschlusses der internationalen Recherche                               | Absendedatum des internationalen Re  |   |  |  |  |
| Datum des  | Modulinges and Internationated Lieutocode  |  |   |  |  |  |
|  | 25. Januar 2001  | 01/02/2001   |   |  |  |  |
| Name und   | Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde<br>Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2                              | Bevollmächtigter Bediensteter  |   |  |  |  |
|  | Europascries Fraientant, F.S. 35 to Facilitatin 2<br>NL – 2280 HV Rijswijk<br>Tel. (+31–70) 340–2040, Tx. 31 651 epo nl.           | De Handt A   |   |  |  |  |
| Ī  | Tel (+31=70) 340=2040, 1x. 31 001 epo 14,  | De Herdt, O  |   |  |  |  |

### INTERNATIONAL SEARCH REPORT

mation on patent family members

PCT/EP 00/08649

| Patent document cited in search report |   | Publication date | Patent family member(s) |                        | Publication date         |
|--|---|------------------|-------------------------|------------------------|--------------------------|
| DE 19618213                            | Α | 13-11-1997       | NONE                    |                        |                          |
| WO 0006671                             | A | 10-02-2000       | NL<br>AU                | 1009745 C<br>5199299 A | 28-01-2000<br>21-02-2000 |

|   | TO A TION OF CUR LECT MATTER  |   |                       |  |   |
|---|---|---|-----------------------|--|---|
| IPC 7   | C10B53/02 C10J3/00  |   |                       |  |   |
| According to  | International Patent Classification (IPC) or to both national classific   | cation and IPC                                |                       |  |   |
| B. FIELDS   | SEARCHED  |   |                       |  |   |
|   | cumentation searched (classification system followed by classification  | ion symbols)                                  |                       |  |   |
| IPC 7   | C10B C10J   |   |                       |  |   |
| Documentati   | ion searched other than minimum documentation to the extent that  | such documents are included in the fields se  | earched               |  |   |
| Electronic da   | ata base consulted during the international search (name of data b  | ase and, where practical, search terms used   | )                     |  |   |
| EPO-Int   | ternal  |   |                       |  |   |
| C. DOCUME   | ENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT  |   |                       |  |   |
| Category •  | Citation of document, with indication, where appropriate, of the re   | elevant passages                              | Relevant to claim No. |  |   |
| X   | DE 196 18 213 A (PETERSEN HUGO<br>VERFAHRENSTECH)<br>13 November 1997 (1997-11-13)<br>claim 1                                   |   | 1,2                   |  |   |
| P,X   | WO 00 06671 A (STICHTING ENERGIE<br>HUBERTUS JOHANNES (NL); HEMMES K<br>10 February 2000 (2000-02-10)<br>claim 8<br>figures 1,2 | ;VERINGA<br>ATRIEN)                           | 1,2                   |  |   |
|   |   |   |                       |  |   |
| Fun   | ther documents are listed in the continuation of box C.   | Patent family members are listed              | in dillet             |  |   |
| *To later document published after the international fitting date or priority date and not in conflict with the application but considered to be of particular relevance.  *To later document published after the international fitting date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention.  |   |   |                       |  |   |
| *E* earlier   | document but published on or after the international  | "X" document of particular relevance; the     |                       |  |   |
| filing  | t be considered to<br>ocument is taken alone  |   |                       |  |   |
| "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or document is combined with one or more other such |   |   |                       |  |   |
|   |   |   |                       |  | other means ments, such combination being obvious to a person skilled |
| later t   | ent published prior to the international filing date but than the priority date claimed   | '&' document member of the same patent family |                       |  |   |
| Date of the   | actual completion of the international search   | Date of mailing of the international se       | earch report          |  |   |
| 2   | 25 January 2001   | 01/02/2001                                    |                       |  |   |
| Name and  | mailing address of the ISA<br>European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2  | Authorized officer                            |                       |  |   |
|   | NL - 2280 HV Rijswijk   |   |                       |  |   |
| 1   | TeL (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl.   | De Herdt. O                                   |                       |  |   |

## INTERNATIONALE RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur seiben Patentfamilie gehören

ntern vales Aktenzeichen
PCT/EP 00/08649

| Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument |   | Datum der<br>Veröffentlichung | Mitglied(er) der<br>Patentfamilie |                        | Datum der<br>Veröffentlichung |
|---|---|-------------------------------|-----------------------------------|------------------------|-------------------------------|
| DE 19618213                                     | A | 13-11-1997                    | KEIN                              | E                      |                               |
| WO 0006671                                      | A | 10-02-2000                    | NL<br>AU                          | 1009745 C<br>5199299 A | 28-01-2000<br>21-02-2000      |